

Requested document:

[EP0810274 click here to view the pdf document](#)**Binders for low-emission coating compositions**

Patent Number: ☐ [US5905114](#)  
Publication date: 1999-05-18  
Inventor(s): DERSCH ROLF (DE); BAUMSTARK ROLAND (DE)  
Applicant(s): BASF AG (DE)  
Requested Patent: ☐ [EP0810274](#), [B1](#)  
Application Number: US19970861805 19970522  
Priority Number(s): DE19961021574 19960529  
IPC Classification: C08F2/32  
EC Classification: [C09D125/14](#), [C09D133/06](#)  
Equivalents: CA2207225, ☐ [DE19621574](#), ES2166025T, ☐ [JP10060368](#)

---

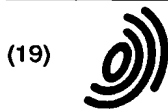
**Abstract**

---

The present invention relates to low-odor binders which can be processed without solvent and are based on aqueous styrene-acrylate polymer dispersions, having a mean film-forming temperature of below 10 DEG C. The invention also relates to low-emission coating compositions, especially emulsion paints, which comprise these binders.

---

Data supplied from the esp@cenet database - I2



(19)

Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11)

**EP 0 810 274 A1**

(12)

**EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(43) Veröffentlichungstag:  
03.12.1997 Patentblatt 1997/49

(51) Int. Cl.<sup>6</sup>: **C09D 133/00, C08F 2/22**

(21) Anmeldenummer: **97108625.1**

(22) Anmeldetag: **28.05.1997**

(84) Benannte Vertragsstaaten:  
**AT BE CH DE ES FR GB IT LI NL SE**

(30) Priorität: **29.05.1996 DE 19621574**

(71) Anmelder:  
**BASF AKTIENGESELLSCHAFT  
67056 Ludwigshafen (DE)**

(72) Erfinder:  
• **Baumstark, Roland, Dr.  
67434 Neustadt (DE)**

• **Dersch, Rolf, Dr.  
67434 Neustadt (DE)**

(74) Vertreter:  
**Kinzebach, Werner, Dr. et al  
Patent Attorneys,  
Reitstötter, Kinzebach & Partner,  
Sternwartstrasse 4  
81679 München (DE)**

**(54) Bindemittel für emissionsarme Beschichtungsmassen**

(57) Die vorliegende Erfindung betrifft geruchsarme, lösungsmittelfrei verarbeitbare Bindemittel auf der Basis wäßriger Styrol-Acrylat-Polymerisatdispersionen mit einer mittleren Filmbildetemperatur unter 10°C.

Die Erfindung betrifft auch emissionsarme Beschichtungsmassen, insbesondere Dispersionsfarben, die diese Bindemittel enthalten.

**EP 0 810 274 A1**

## Beschreibung

Die vorliegende Erfindung betrifft geruchsarme, lösungsmittelfrei verarbeitbare Bindemittel auf der Basis von Polymerisatdispersionen mit einer mittleren Filmbildetemperatur unterhalb 10°C.

Zur Reduzierung der Umweltbelastung und aus arbeitshygienischen Gründen ist es wünschenswert, daß Beschichtungsmassen, insbesondere solche, die in geschlossenen Räumen verwendet werden, wie beispielsweise Dispersionsfarben, Kunststoff-Dispersions-Putze oder Fliesenkleber keine nichtwässrigen, flüchtigen, organischen oder anorganischen Bestandteile an die Umgebung abgeben. Dies kann im Prinzip teilweise dadurch erreicht werden, daß man als Bindemittel für diese Beschichtungssysteme wässrige Polymerisatdispersionen verwendet.

Konventionelle Bindemittel auf Basis wässriger Polymerisatdispersionen enthalten jedoch in der Regel noch geringe Mengen an organischen Lösungsmitteln. Diese sind notwendig, um die mittlere Filmbildetemperatur der Bindemittel zu verringern und so eine Verarbeitung der Beschichtungsmassen auch bei niedrigen Temperaturen zu gewährleisten. Auch kann die mittlere Filmbildetemperatur der polymeren Bindemittel durch "innere Weichmachung", d.h. durch Herabsetzen der Glasübergangstemperatur des Bindemittelpolymerisats verringert werden (siehe Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry, 5 Ed. Vol. A21, S. 169). Bei einer zu niedrigen Filmbildetemperatur des polymeren Bindemittels besteht jedoch die Gefahr, daß die Beschichtungsmassen ein schlechtes Pigmentbindevermögen und keine ausreichende mechanische Festigkeit aufweisen sowie darüber hinaus leicht anschnutzen (siehe H. Rinno, Farbe + Lack, 99 (1993) 697 ff).

Aus Kostengründen ist es vorteilhaft, daß das Bindemittel große Mengen an Füllstoffen zu binden vermag. Dispersionsfarben weisen beispielsweise Pigmentvolumenkonzentrationen PVK (PVK = Pigmentvolumen/(Pigmentvolumen + Bindemittelvolumen); vgl. Ullmanns Enzyklopädie der Technischen Chemie, 4. Aufl. Bd. 15, S. 667) im Bereich von 50 bis 85 % auf. Wird die vom Bindemittel tolerierte PVK überschritten, weist der Anstrichfilm keine ausreichende Naßabriebfestigkeit mehr auf. Nach H. Warson ('Synthetic Resin Emulsions', E. Benn Ltd., London, 1972, S. 776ff) weisen Polymerisate dann eine hohe Pigmentbindekraft auf, wenn sie 1 bis 4 Gew.-% Carboxylgruppen aufweisende Monomere einpolymerisiert enthalten. Bei hochwertigen Bindemitteln liegt der Gehalt an diesen Monomeren sogar zwischen 2,5 und 7 Gew.-%. Andererseits besteht bei einem zu hohen Säuregehalt die Gefahr, daß das Polymerisat zu wasserlöslich wird und somit die Naßabriebfestigkeit der Beschichtungsmassen abnimmt.

In der Literatur finden sich eine Reihe von Beispielen für Polymerisatdispersionen, die sich als lösungsmittelfreie Bindemittel für emissionsarme Beschichtungsmassen eignen. So beschreiben beispielsweise die EP-B-327 006 und die EP-B-327 376 Polymerisatdispersionen auf der Basis von Vinylestern, die in geringen Mengen Silanmonomere mit einpolymerisiert enthalten. Die EP-A-612 771 beschreibt ähnliche Bindemittelpolymerisate auf Basis von Acrylestern, die 1 bis 4 Gew.-% Monomere mit Carboxylgruppen und wenigstens ein Silanmonomer einpolymerisiert enthalten. Bereits ein geringer Einbau von Vinylsilanmonomeren erhöht jedoch die Herstellungskosten für die Bindemittel in beträchtlichem Maße. Zudem muß damit gerechnet werden, daß sich durch Hydrolyse der Silangruppen die Eigenschaften des Bindemittels bei Lagerung verändern.

Die EP-A-652 269 beschreibt ein Bindemittel für emissionsarme Beschichtungsmassen aus einem grobteiligen Latex mit Teilchengrößen im Bereich von 100 bis 500 nm und einem feinen Latex mit Teilchengrößen im Bereich von 5 bis 40 nm. Neben den Hauptmonomeren des grobteiligen Latex, die ausgewählt sind unter Styrol, Butadien, Vinylnitril, und Acrylestern, enthält der Latex 0,1 bis 5 Gew.-% vernetzende Monomere, 0 bis 20 Gew.-%, vorzugsweise 1 bis 10 Gew.-% ethylenisch ungesättigte Carbonsäuren und 0 bis 40 % weitere Monomere einpolymerisiert. Beispiel 1 beschreibt einen grobteiligen Latex, der aus 75,5 Gew.-% n-Butylacrylat, 10 Gew.-% 2-Ethylhexylacrylat, 9 Gew.-% Styrol, 0,5 Gew.-% Ethylenglykoldimethacrylat, 2,7 Gew.-% Acrylsäure, 0,5 Gew.-% Acrylamid und 0,5 Gew.-% Sulfoethylmethacrylat aufgebaut ist. Die Verwendung von Bindemitteln aus zwei unabhängig voneinander hergestellten Polymerisatdispersionen ist für preiswerte Beschichtungsmassen zu aufwendig. Darüber hinaus liefern die beschriebenen Dispersionsfarben weder bei Verwendung eines Bindemittels aus zwei Polymerisatdispersionen noch bei alleiniger Verwendung der grobteiligen Polymerisatdispersion als Bindemittel Anstrichfilme mit zufriedenstellenden Abriebwerten.

Die EP-A-585156 beschreibt ein Bindemittel für wässrige Dispersionsfarben auf Basis einer wässrigen Acrylatpolymerdispersion. Zur Verbesserung der Abriebwerte von Farbanstrichen wird dem Bindemittel eine Epoxidharzdispersion in Mengen von 0,1 bis 4 Gew.-% zugesetzt. Die verwendete Acrylatdispersion enthält 0,1 bis 5 Gew.-% vernetzende Monomere, 0,1 bis 5 Gew.-%  $\alpha,\beta$ -ungesättigte Carbonsäuren und 0,1 bis 5 Gew.-% Sulfonatmonomere einpolymerisiert. Beispiel 1 beschreibt ein Acrylatpolymerisat, das aus 48,7 Gew.-% Styrol, 48,6 Gew.-% n-Butylacrylat, 4,7 Gew.-% Acrylsäure und 0,5 Gew.-% Methallylsulfonat aufgebaut ist. Die unter Verwendung dieses Polymerisats erhaltenen Farbanstriche weisen ebenfalls keine zufriedenstellenden Abriebwerte auf. Der Einsatz von Epoxidkomponenten erscheint für die gewünschten Anwendungen aufgrund deren Toxizität wenig geeignet.

Die WO 94/21699 beschreibt Bindemittel für lösungsmittelfreie Dispersionsfarben mit verbesserter Abwaschbarkeit, die zu 60 bis 100 Gew.-% aus Acryl- oder Methacrylsäureestern, 0 bis 40 Gew.-% aus vinylaromatischen Monomeren, 0 bis 5 Gew.-%  $\alpha,\beta$ -ungesättigten Mono- oder Polycarbonsäuren und 0 bis 3 Gew.-% wenigstens einem  $\alpha,\beta$ -ungesättigten Amid aufgebaut sind. Die Beispiele beschreiben Polymerisatdispersionen, die wenigstens 2,5 Gew.-% Teile

Acrylsäure einpolymerisiert enthalten. Die in den Beispielen 6 bis 9 beschriebenen Dispersionsfarben, die als Bindemittel diese Polymerisate enthalten, weisen ebenfalls keine zufriedenstellenden Abriebwerte auf.

Es wurde nun überraschenderweise gefunden, daß Polymerisat-Dispersionen, die weniger als 1 Gew.-% saure Monomere bzw. deren Salze einpolymerisiert enthalten, sich gegenüber den Bindemitteln des Standes der Technik bei vergleichbarer kolloidaler Stabilität bei Formulierungen als Dispersionsfarben durch höhere Naßabriebfestigkeit auszeichnen. Dieser Vorteil besteht auch gegenüber Formulierungen, die Bindemittel aus zwei oder mehr Polymerisat-Komponenten enthalten.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind daher geruchsarme, lösungsmittelfrei verarbeitbare Bindemittel auf der Basis wenigstens einer wässrigen Polymerisatdispersion mit einer Mindestfilmbildetemperatur unterhalb 10°C, wobei die wässrige Polymerisatdispersion erhältlich ist durch radikalische wässrige Emulsionspolymerisation einer Monomermischung, enthaltend

- a) 45 bis 70 Gew.-Teile wenigstens eines Monomers, dessen Homopolymerisat eine Glasübergangstemperatur  $T_g < 20^\circ\text{C}$  aufweist,
- b) 30 bis 55 Gew.-Teilen wenigstens eines Monomers, dessen Homopolymerisat eine Glasübergangstemperatur  $T_g > 50^\circ\text{C}$  aufweist,
- c) 0 bis 1 Gew.-Teilen wenigstens eines Monomers mit sauren Gruppen und
- d) 0 bis 2 Gew.-Teilen wenigstens eines weiteren Monomers, ausgewählt unter Amid-  $\alpha,\beta$ -ungesättigter  $\text{C}_3$ - $\text{C}_6$ -Carbonsäuren, deren Hydroxy- $\text{C}_2$ - $\text{C}_6$ -alkylestern und/oder N-Vinylactamen,

mit der Maßgabe, daß die Summe der Gew.-Teile a) plus b) 100 Gew.-Teile beträgt.

Mit der Glasübergangstemperatur  $T_g$  ist der Grenzwert der Glasübergangstemperatur gemeint, dem diese gemäß G. Kanig (Kolloid-Zeitschrift & Zeitschrift für Polymere, Bd. 190, S. 1, Gleichung 1) mit zunehmendem Molekulargewicht zustrebt; sie wird nach dem DSC-Verfahren ermittelt (Differential Scanning Calorimetry, 20 K/min, midpoint). Die  $T_g$ -Werte für die Homopolymerisate der meisten Monomere sind bekannt und z.B. in Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry, VCH Weinheim, 1992, Bd. 5, Vol. A21, S. 169 aufgeführt; weitere Quellen für Glasübergangstemperaturen von Homopolymerisaten bilden z.B. J. Brandrup, E.H. Immergut, Polymer Handbook, 1st Ed., J. Wiley, New York 1966, 2nd Ed. J. Wiley, New York 1975, und 3rd Ed. J. Wiley, New York 1989).

Unter  $\text{C}_1$ - $\text{C}_n$ -Alkylgruppen versteht man im folgenden lineare oder verzweigte Alkylreste mit 1 bis n-Kohlenstoffatomen, beispielsweise Methyl, Ethyl, Propyl, n-Butyl, sec-Butyl, iso-Butyl, t-Butyl, Pentyl, n-Hexyl, 2-Ethylhexyl, n-Decyl, Dodecyl, Lauryl, Stearyl. Mit  $\text{C}_5$ - $\text{C}_{10}$ -Cycloalkylgruppen sind vorzugsweise Cyclopentyl oder Cyclohexylgruppen gemeint, die gegebenenfalls durch 1, 2 oder 3  $\text{C}_1$ - $\text{C}_4$ -Alkylgruppen substituiert sind.

Die in den Bindemitteln enthaltenen Polymerisate sind zu 45 bis 70 Gew.-Teilen, vorzugsweise 50 bis 65 Gew.-Teilen aus Monomeren a) aufgebaut. Geeignete Monomere a) sind vorzugsweise Vinylether von  $\text{C}_3$ - $\text{C}_{10}$ -Alkanolen, verzweigte und unverzweigte  $\text{C}_3$ - $\text{C}_{10}$ -Olefine,  $\text{C}_1$ - $\text{C}_{10}$ -Alkylacrylate,  $\text{C}_5$ - $\text{C}_{10}$ -Alkylmethacrylate,  $\text{C}_5$ - $\text{C}_{10}$ -Cycloalkyl(meth)acrylate,  $\text{C}_1$ - $\text{C}_{10}$ -Dialkylmaleinate und/oder  $\text{C}_1$ - $\text{C}_{10}$ -Dialkylfumarate. Besonders bevorzugt werden solche Monomere a) verwendet, deren Homopolymerisate Glasübergangstemperaturen unterhalb  $0^\circ\text{C}$  aufweisen. Insbesondere bevorzugt werden als Monomere a) Ethylacrylat, n-Propylacrylat, n-Butylacrylat, Isobutylacrylat, sec-Butylacrylat, n-Hexylacrylat, 2-Ethylhexylacrylat, n-Hexylmethacrylat, 2-Ethylhexylmethacrylat, Di-n-butylmaleinat und/oder Di-n-butylfumarat verwendet.

Geeignete Monomere b) sind vinylaromatische Monomere und/oder  $\alpha,\beta$ -ungesättigte Carbonsäurenitrile oder Carbonsäuredinitrile. Sie werden in Mengen von 30 bis 55 Gew.-Teilen, und vorzugsweise 35 bis 50 Gew.-Teilen verwendet. Unter vinylaromatischen Monomeren versteht man insbesondere Derivate des Styrols oder des  $\alpha$ -Methylstyrols, in denen die Phenylkerne gegebenenfalls durch 1, 2 oder 3  $\text{C}_1$ - $\text{C}_4$ -Alkylgruppen, Chlor und/oder Methoxygruppen substituiert sind. Bevorzugt werden solche Monomere, deren Homopolymerisate eine Glasübergangstemperatur oberhalb  $80^\circ\text{C}$  aufweisen. Besonders bevorzugte Monomere sind Styrol,  $\alpha$ -Methylstyrol, o- oder p-Vinyltoluol, Acrylnitril, Methacrylnitril, Maleinsäuredinitril, Fumarsäuredinitril oder deren Mischungen.

Die erfindungsgemäßen Bindemittelpolymerisate können als Monomere c) ethylenisch ungesättigte Monomere, die anionische Gruppen bilden können, in Mengen von bis zu 1 Gew.-Teilen, vorzugsweise bis zu 0,5 Gew.-Teilen und insbesondere bis zu 0,3 Gew.-Teilen, bezogen auf die Summe der Komponenten a) plus b), einpolymerisiert enthalten. Bei diesen Gruppen handelt es sich vorzugsweise um Carboxylat-, Phosphonat- oder Sulfonatgruppen, insbesondere Carboxylatgruppen. Besonders bevorzugte Monomere c) sind monoethylenisch ungesättigte Alkyl- oder Arylsulfonsulfonsäuren wie Vinylsulfonsäure, Methallylsulfonsäure, Vinylbenzolsulfonsäure, Acrylamidoethansulfonsäure, Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure, 2-Sulfoethyl(meth)acrylat, Sulfopropyl(meth)acrylat sowie  $\alpha,\beta$ -ungesättigte  $\text{C}_3$ - $\text{C}_6$ -Carbonsäuren,  $\alpha,\beta$ -ungesättigte  $\text{C}_4$ - $\text{C}_6$ -Dicarbonsäuren oder deren Anhydride wie Acrylsäure, Methacrylsäure, Crotonsäure, Fumarsäure, Maleinsäure, Maleinsäureanhydrid, Itaconsäure und Itaconsäureanhydrid sowie die Alkalimetall- oder Ammoniumsalze der genannten Monomere, insbesondere deren Natriumsalze.

Die erfindungsgemäßen Bindemittelpolymerisate können auch Monomere d) in Mengen von bis zu 2 Gew.-Teilen, vorzugsweise in Mengen von 0,5 bis 2 Gew.-Teilen, insbesondere in Mengen von 0,5 bis 1,5 Gew.-Teilen, einpolymeri-

siert enthalten. Bevorzugte Monomere sind die Amide und die Hydroxyalkylester der  $\alpha,\beta$ -ungesättigten  $C_3$ - $C_6$ -Carbonsäuren, besonders bevorzugt Acrylamid, Methacrylamid, 2-Hydroxyethylacrylat, 2-Hydroxyethylmethacrylat, 2-Hydroxypropyl(meth)acrylat oder 1,4-Butandiolmonoacrylat. Ein weiteres geeignetes Monomer ist N-Vinylpyrrolidon.

Neben den genannten Monomeren a), b), c) und d) können die erfindungsgemäßen Bindemittelpolymerisate auch weitere Monomere enthalten, um den jeweiligen Beschichtungsmassen eine höhere Festigkeit zu verleihen. Hier sind beispielsweise Siloxangruppen enthaltende Monomere, wie die Vinyltrialkoxysilane, z.B. Vinyltrimethoxysilan, Alkylvinyltrialkoxysilane oder (Meth)acryloxyalkyltrialkoxysilane, z.B. (Meth)acryloxyethyltrimethoxysilan, (Meth)acryloxypropyltrimethoxysilan zu nennen. Die genannten Monomere können in Mengen von 0,05 bis 1, vorzugsweise 0,05 bis 0,5 Gew.-Teilen, bezogen auf 100 Gew.-Teile Monomere plus b) verwendet werden.

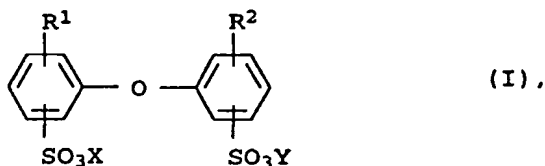
Die als erfindungsgemäße Bindemittel verwendeten wässrigen Polymerisatdispersionen werden durch radikalische Emulsionspolymerisation der genannten Monomere a) bis d) in Gegenwart von 0,1 bis 0,5 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 0,4 Gew.-% und insbesondere 0,1 bis 0,3 Gew.-%, jeweils bezogen auf die Menge der Monomere a) und b), wenigstens eines radikalischen Polymerisationsinitiators durchgeführt.

Als radikalische Polymerisationsinitiatoren kommen alle diejenigen in Betracht, die in der Lage sind, eine radikalische wässrige Emulsionspolymerisation auszulösen. Es kann sich dabei sowohl um Peroxide, Hydroperoxide, z.B. Alkylmetallperoxodisulfate als auch um Azoverbindungen handeln. Auch werden kombinierte Systeme verwendet, die aus wenigstens einem organischen Reduktionsmittel und wenigstens einem Peroxid und/oder Hydroperoxid zusammengesetzt sind, z.B. tert.-Butylhydroperoxid mit dem Natriumsalz der Hydroxymethansulfinsäure, Wasserstoffperoxid mit Ascorbinsäure oder Natriumperoxodisulfat mit Natriumdisulfit. Bevorzugte kombinierte Systeme enthalten darüber hinaus eine geringe Menge einer im Polymerisationsmedium löslichen Metallverbindung, deren metallische Komponente in mehreren Wertigkeitsstufen auftreten kann, z.B. Ascorbinsäure/Eisen(II)sulfat/Wasserstoffperoxid, wobei anstelle von Ascorbinsäure auch häufig das Natriumsalz der Hydroxymethansulfinsäure, Natriumsulfit, Natriumhydrogensulfit oder Natriumbisulfit und anstelle von Wasserstoffperoxid tert.-Butylhydroperoxid oder Alkaliperoxodisulfate und/oder Ammoniumperoxodisulfat verwendet werden. Anstelle eines wasserlöslichen Eisen(II)-Salzes wird häufig eine Kombination aus wasserlöslichen Eisen- und Vanadium-Salzen benutzt. Bevorzugte Initiatoren sind die Ammonium- oder Alkalimetallsalze von Peroxosulfaten oder Peroxodisulfaten, insbesondere Natrium- oder Kaliumperoxodisulfat.

Für die Herstellung der erfindungsgemäßen Bindemittelpolymerisate wird vorzugsweise neben den für eine Emulsionspolymerisation üblichen oberflächenaktiven Substanzen wenigstens ein nichtionischer Emulgator in Mengen von vorzugsweise 0,5 bis 10 Gew.-%, insbesondere 1 bis 8 Gew.-% und besonders bevorzugt 2 bis 4 Gew.-%, jeweils bezogen auf die Gesamtmonomermenge verwendet. Brauchbare nichtionische Emulgatoren sind araliphatische oder aliphatische nichtionische Emulgatoren, beispielsweise ethoxylierte Mono-, Di- und Trialkylphenole (EO-Grad: 3 bis 50, Alkylrest:  $C_4$ - $C_9$ ), Ethoxylate langkettiger Alkohole (EO-Grad: 3 bis 50, Alkylrest:  $C_8$ - $C_{36}$ ) sowie Polyethylenoxid/Polypropylenoxid-Blockcopolymere. Bevorzugt werden Ethoxylate langkettiger Alkanole (Alkylrest  $C_{10}$ - $C_{22}$ , mittlerer Ethoxylierungsgrad 10 bis 50) und darunter besonders bevorzugt solche mit einem linearen  $C_{12}$ - $C_{18}$ -Alkylrest und einem mittleren Ethoxylierungsgrad 10 bis 50 als alleinige, nichtionische Emulgatoren verwendet. Ebenfalls bevorzugt sind Ethoxylate von  $C_{12}$ - $C_{18}$ -Alkanolen, insbesondere von Oxoalkoholen, die einen Ethoxylierungsgrad im Bereich von 8 bis 50 aufweisen.

Weitere gebräuchliche Emulgatoren sind vorzugsweise anionischer Natur. Hierzu zählen Alkali- und Ammoniumsalze von Alkylsulfaten (Alkylrest:  $C_8$ - $C_{12}$ ), von Schwefelsäurehalbestern ethoxylierter Alkanole (EO-Grad: 2 bis 50, Alkylrest:  $C_{12}$  bis  $C_{18}$ ) und ethoxylierter Alkylphenole (EO-Grad: 3 bis 50, Alkylrest:  $C_4$ - $C_9$ ), von Alkylsulfonsäuren (Alkylrest:  $C_{12}$ - $C_{18}$ ) und von Alkylarylsulfonsäuren (Alkylrest:  $C_9$  bis  $C_{18}$ ). Weitere geeignete Emulgatoren finden sich in Houben-Weyl, Methoden der organischen Chemie, Band XIV/1, Makromolekulare Stoffe, Georg-Thieme Verlag, Stuttgart, 1961, Seiten 192-208).

Bevorzugte anionische grenzflächenaktive Substanzen sind Verbindungen der allgemeinen Formel I,



worin  $R^1$  und  $R^2$  Wasserstoff oder  $C_4$ - $C_{24}$ -Alkyl bedeuten und nicht gleichzeitig Wasserstoff sind, und X und Y Alkalimetallionen und/oder Ammoniumionen sein können. In der Formel I bedeuten  $R^1$  und  $R^2$  bevorzugt lineare oder verzweigte Alkylreste mit 6 bis 18 C-Atomen oder Wasserstoff, und insbesondere mit 6, 12 und 16 C-Atomen, wobei  $R^1$  und  $R^2$  nicht beide gleichzeitig Wasserstoff sind. X und Y sind bevorzugt Natrium, Kalium oder Ammonium, wobei Natrium besonders bevorzugt ist. Besonders vorteilhaft sind Verbindungen I, in denen X und Y Natrium,  $R^1$  ein ver-

zweiter Alkylrest mit 12 C-Atomen und  $R^2$  Wasserstoff oder gleich  $R^1$  ist. Häufig werden technische Gemische verwendet, die einen Anteil von 50 bis 90 Gew.-% des monoalkylierten Produktes aufweisen, beispielsweise Dowfax® 2A1 (Warenzeichen der Dow Chemical Company). Die Verbindungen I sind allgemein bekannt, z.B. aus der US-A 4,269,749, und im Handel erhältlich.

5 Darüber hinaus können geeignete Schutzkolloide, wie beispielsweise Polyvinylalkohole, Cellulosederivate oder Vinylpyrrolidon enthaltende Copolymerisate eingesetzt werden. Eine ausführliche Beschreibung weiterer geeigneter Schutzkolloide findet sich in Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, Bd. 14/1, Makromolekulare Stoffe, Georg-Thieme-Verlag, Stuttgart, 1961, S. 411-420. Die Gesamtmenge an grenzflächenaktiven Substanzen macht üblicherweise bis zu 30 Gew.-%, vorzugsweise 0,5 bis 10 Gew.-% und besonders bevorzugt 2 bis 6 Gew.-%, bezogen auf  
10 die zu polymerisierenden Monomere aus.

Das Molekulargewicht der Polymerisate kann durch Zugabe geringer Mengen, in der Regel bis zu 2 Gew.-%, bezogen auf die zu polymerisierenden Monomere, einer oder mehrerer, das Molekulargewicht regelnder Substanzen, z.B. organische Thioverbindungen oder Allylalkohole, eingestellt werden. Bevorzugt werden jedoch solche Polymerisate, die in Abwesenheit solcher Verbindungen hergestellt wurden.

15 Die Emulsionspolymerisation kann sowohl kontinuierlich als auch nach der Batch-Fahrweise, vorzugsweise nach einem halbkontinuierlichen Verfahren erfolgen. Dabei können die zu polymerisierenden Monomere kontinuierlich, einschließlich Stufen- oder Gradientenfahrweise, dem Polymerisationsansatz zugefügt werden. Bevorzugt ist ein Zulaufverfahren mit kurzen Zulaufzeiten, d.h. die Monomere werden, vorzugsweise als wässrige Emulsion, dem Reaktionsansatz innerhalb von 1 bis 4 Stunden, vorzugsweise innerhalb von 1,5 bis 3 Stunden zudosiert. Der nichtionische Emulgator wird vorzugsweise in Mengen bis zu 20 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtmenge an nichtionischem  
20 Emulgator, vorgelegt, wohingegen der anionische Emulgator vorzugsweise mit den Monomeren dem Reaktionsansatz zugeführt wird.

Neben der sautfreien Herstellungsweise kann zur Einstellung der Polymerteilchengröße die Emulsionspolymerisation nach dem Saatlatex-Verfahren oder in Gegenwart eines in situ hergestellten Saatlatex erfolgen. Verfahren hierzu  
25 sind bekannt und können dem Stand der Technik entnommen werden (siehe EP-B 40 419 sowie 'Encyclopedia of Polymer Science and Technology', Vol. 5, John Wiley & Sons Inc., New York, 1966, S. 847).

So empfiehlt der Stand der Technik, beim Zulaufverfahren eine definierte feinteilige Saat-Polymerisatdispersion im Polymerisationsgefäß vorzulegen und dann die Monomere in Gegenwart der Saat zu polymerisieren. Hierbei wirken die Saat-Polymerisateilchen als 'Polymerisationskeime' und entkoppeln die Polymersateilchenbildung und das Polymerisateilchenwachstum. Während der Emulsionspolymerisation kann weitere Saatlaterdispersion zugegeben werden. Hierdurch werden breite Größenverteilungen der Polymerisateilchen erreicht, die insbesondere bei Polymerdispersionen mit hohem Feststoffgehalt oftmals erwünscht sind (vgl. DE-A 42 13 965). Anstelle der Zugabe eines definierten Saatlater kann dieser auch in situ erzeugt werden. Hierzu wird beispielsweise ein Teil der Monomere und des Initiators zusammen mit Emulgator vorgelegt und auf Reaktionstemperatur erwärmt, wobei ein relativ feinteiliger Latex entsteht.  
35 Anschliessend wird im gleichen Polymerisationsgefäß die eigentliche Polymerisation nach dem Zulaufverfahren durchgeführt (siehe auch DE-A 42 13 965).

Die Art und Weise, wie der Initiator der Emulsionspolymerisation zudosiert ist, ist nicht kritisch. Der Initiator kann sowohl vollständig im Polymerisationsgefäß vorgelegt oder aber, nach Maßgabe seines Verbrauchs, im Verlauf der Emulsionspolymerisation kontinuierlich oder stufenweise zugesetzt werden. Die Vorgehensweise hängt sowohl von der  
40 chemischen Natur des Initiators als auch von der Polymerisationstemperatur ab und kann vom Fachmann je nach Bedarf gewählt werden. Bevorzugt wird eine kontinuierliche oder stufenweise Zudosierung zum Reaktionsansatz.

Polymerisationsdruck und Polymerisationstemperatur sind gleichfalls von untergeordneter Bedeutung. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen Raumtemperatur und 120°C, vorzugsweise bei Temperaturen von 50 bis 95°C und besonders bevorzugt zwischen 70 und 90°C.

45 Im Anschluß an die eigentliche Polymerisationsreaktion ist es in der Regel erforderlich, die erfindungsgemäßen wässrigen Polymerisatdispersionen weitgehend frei von Geruchsträgern, wie Restmonomeren und anderen organischen flüchtigen Bestandteilen zu gestalten. Dies kann in an sich bekannter Weise physikalisch durch destillative Entfernung (insbesondere über Wasserdampfdestillation) oder durch Abstreifen mit einem inerten Gas erreicht werden.

Die Absenkung der Restmonomere kann weiterhin chemisch durch radikalische Nachpolymerisation, insbesondere unter Einwirkung von Redoxinitiatorsystemen, wie sie z.B. in der DE-A 44 35 423, DE-A 44 19 518 sowie in der DE-A 44 35 422 aufgeführt sind, erfolgen. Als Oxidationsmittel zur redoxinitiierten Nachpolymerisation eignen sich insbesondere Wasserstoffperoxid, tert.-Butylhydroperoxid, Cumolhydroperoxid oder Alkaliperoxidsulfate. Geeignete Reduktionsmittel sind Natriumdisulfit, Natriumhydrogensulfit, Natriumdisulfonit, Natriumhydroxymethansulfonat, Formamidinsulfinsäure, Acetonbisulfit (= Natriumhydrogensulfit-Additionsprodukt an Aceton), Ascorbinsäure bzw. reduzierend wirkende Zuckerverbindungen, oder wasserlösliche Mercaptane, wie Mercaptoethanol. Die Nachpolymerisation mit dem Redoxinitiatorsystem wird im Temperaturbereich von 10 bis 100°C, vorzugsweise bei 20 bis 90°C durchgeführt.  
55 Die Redoxpartner können der Dispersion unabhängig voneinander vollständig, portionsweise bzw. kontinuierlich über einen Zeitraum von 10 Minuten bis 4 Stunden zugegeben werden. Zur Verbesserung der Nachpolymerisationswirkung der Redoxinitiatorsysteme können der Dispersion auch lösliche Salze von Metallen wechselnder Wertigkeit, wie Eisen-

, Kupfer oder Vanadiumsalze, zugesetzt werden. Häufig werden auch Komplexbildner zugegeben, die die Metallsalze unter den Reaktionsbedingungen in Lösung halten.

Es ist bevorzugt, die Polymerisatdispersion abschliessend mit einer geruchsarmen Base, vorzugsweise mit Alkali- oder Erdalkalimetallhydroxyden, Erdalkalimetalloxyden oder nichtflüchtigen Aminen zu neutralisieren. Zu den nichtflüchtigen Aminen zählen insbesondere ethoxylierte Diamine oder Polyamine, wie sie z.B. unter dem Namen Jeffamine® (Texaco Chemical Co.) kommerziell erhältlich sind. Vorzugsweise wird die Polymerdispersion nicht mit Ammoniak neutralisiert.

Die erfindungsgemäßen Bindemittelpolymerisate weisen in der Regel Mindestfilmoildetemperaturen unterhalb 10°C, bevorzugt unterhalb 5°C, und besonders bevorzugt  $\leq 3^\circ\text{C}$  auf. Die über Lichtstreuung ermittelte mittlere Teilchengröße der in den Bindemitteldispersionen enthaltenen Polymerisateilchen liegt vorzugsweise im Bereich von 100 bis 300 nm, besonders bevorzugt im Bereich von 120 bis 200 nm.

Die Lichtdurchlässigkeit (s.u.) der Dispersionen liegt in der Regel im Bereich von 40 bis 90 %, vorzugsweise im Bereich von 50 bis 80 %, und insbesondere im Bereich von 50 bis 75 %. Sie korreliert über weite Bereiche mit der Größe der dispergierten Teilchen, d.h. je grösser der LD-Wert (Lichtdurchlässigkeit einer 0,01 gew.-%igen Probe), desto geringer ist der Durchmesser der dispergierten Teilchen.

Die erfindungsgemäßen Bindemittelpolymerisate sind aufgrund ihrer Herstellungsweise nahezu vollständig frei von Lösungsmitteln, Monomeren oder anderen flüchtigen Bestandteilen und somit geruchs- und emissionsarm.

Die erfindungsgemäßen Bindemittel eignen sich zur Herstellung emissionsarmer, lösungsmittelfreier Beschichtungsmassen. Unter Beschichtungsmassen versteht man beispielsweise Kunststoffdispersionsputze, Fliesenkleber, Anstrichmittel und insbesondere emissionsarme Dispersionsfarben. Bevorzugt eignen sich die erfindungsgemäßen Bindemittel für emissionsarme Dispersionsfarben mit hohem Pigmentanteil (PVK, s.o.), vorzugsweise mit einer PVK oberhalb 60 % und insbesondere oberhalb 70 %, wie sie für Innenanstriche verwendet werden.

Solche Beschichtungsmassen sind dem Fachmann im Prinzip bekannt. Eine ausführliche Beschreibung wässriger Kunststoffdispersionsfarben findet sich beispielsweise in Ullmanns Enzyklopädie der Technischen Chemie, 4. Aufl., Bd. 15, S. 664 ff. Die erfindungsgemäßen emissionsarmen Dispersionsfarben oder Putze enthalten in der Regel, bezogen auf die nichtflüchtigen Anteile,

40 bis 94 Gew.-% Füllstoffe,

2 bis 30 Gew.-% Pigment,

0,1 bis 10 Gew.-% Hilfsmittel, und

4 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise bis 20 Gew.-%, der erfindungsgemäßen Bindemittel.

Für Dispersionsfarben geeignete Füllstoffe sind beispielsweise Alumosilikate, Silikate, Erdalkalicarbonate, vorzugsweise Calciumcarbonat in Form von Kalzit oder Kreide, Dolomit sowie Aluminiumsilikate oder Magnesiumsilikate wie Talk. Ein typisches Pigment ist beispielsweise Titandioxid, vorzugsweise in der Rutilform. Abtönfarben können jedoch auch farbige Pigmente, beispielsweise Eisenoxyde enthalten. Zu den üblichen Hilfsmitteln zählen Netzmittel, wie Natrium- oder Kaliumpolyphosphate, Polyacrylsäuren, deren Alkalisalze, Polyvinylalkohole etc. Darüber hinaus enthalten diese Dispersionsfarben in der Regel Stoffe, die die Viskosität modifizieren, beispielsweise Celluloseether, wie Hydroxyethylcellulose. Weiterhin können den Dispersionsfarben Dispergiermittel, Entschäumer, Konservierungs- oder Hydrophobiermittel sowie Farbstoffe, Fasern oder weitere Bestandteile zugesetzt werden.

Die erfindungsgemäßen lösungsmittelfreien, emissionsarmen Beschichtungsmassen zeichnen sich gegenüber bereits bekannten Beschichtungsmassen durch eine hohe Abriebfestigkeit auch bei hohen Pigmentvolumenkonzentrationen, beispielsweise bei einer PVK von 75 % (nach DIN 53778) aus.

Das Pigmentbindevermögen der erfindungsgemäßen Bindemitteldispersionen, das bereits ohne Verwendung spezieller Wirkmonomere oder anderer Zusätze das Qualitätsniveau von wässrigen Bindemitteldispersionen des Standes der Technik, die diese speziellen Wirkmonomere oder Zusätze enthalten, erreicht oder gar überschreitet, kann bei Bedarf durch Mitverwendung der vom Stand der Technik empfohlenen Wirkmonomere und/oder Zusätze gesteigert werden. Hier sei beispielsweise die Modifizierung der Bindemittelpolymerisate mit Silangruppen genannt. Diese Modifizierung kann beispielsweise durch Einpolymerisieren von Silanen, die olefinische Doppelbindungen enthalten, z.B. Vinylsilane oder (Meth)acryloxyalkylsilane (s.o. wie auch EP-A 327 006, EP-A 327 376 oder EP-A 612 771) erfolgen. Weiterhin können Silangruppen nach EP-A 640 629 durch Polymerisation in Gegenwart von Epoxysilanen, z.B. Glycidyloxypropyltrimethoxysilan oder nach EP-A 327 376 durch Polymerisation in Gegenwart von Mercaptoalkyltrisalkoxysilanen, z.B. Mercaptopropyltrimethoxysilan, in das Bindemittelpolymerisat eingeführt werden.

Die im folgenden angegebenen Beispiele sollen die Erfindung erläutern, ohne sie jedoch einzuschränken.

## Beispiele

## Analytik

5 Die Teilchengröße (Z-Mittelwert) der Polymerisateilchen wurde durch dynamische Lichtstreuung an einer 0,01 gew.-%igen Dispersion bei 23°C mittels eines Autosizer IIc der Fa. Malvern Instruments, England, ermittelt. Angegeben wird der mittlere Durchmesser der Kumulantenbewertung (cumulant z-average) der gemessenen Autokorrelationsfunktion.

10 Die Lichtdurchlässigkeit (LD-Wert) wurde an einer 0,01 gew.-%igen Dispersion bei einer Schichtdicke von 25 mm mit weißem Licht in einem handelsüblichen Photometer ermittelt. Gemessen wird relativ zu Wasser, dem ein LD-Wert von 100 % zugeordnet wird.

15 Die Bestimmung der Mindestfilmbildetemperatur erfolge in Anlehnung an Ullmanns Enzyklopädie der technischen Chemie, 4. Aufl., Bd. 19, Verlag Chemie, Weinheim (1980), S. 17. Als Meßgerät diente eine Filmbildebank (Metallplatte, an die ein Temperaturgradient angelegt wird). Die Verfilmung erfolgte bei einer Naßschichtdicke von 1 mm. Als Mindestfilmbildetemperatur wird die Temperatur angegeben, bei der der Film beginnt, rissig zu werden.

**1) Allgemeine Vorschrift zur Herstellung der Bindemittelpolymerisate**

Beispiele 1 bis 33

In ein Polymerisationsgefäß mit Rührer und Rückflußkühler wurden

20

1,5 g	nichtionischer Emulgator in Form von 7,5 g einer 20 gew.-%igen wässrigen Lösung; siehe Tabelle 1
40 g	Zulauf I und
200 g	enthionisiertes Wasser

25 vorgelegt und unter Rühren auf 85°C erhitzt. Dann wurden 6 g von Zulauf II zugegeben und die Temperatur beibehalten. Nach 15 min wurden unter Beibehaltung der Temperatur, gleichzeitig beginnend, der Rest von Zulauf I innerhalb 120 min (bzw. 180 min) und der Rest von Zulauf II innerhalb 135 min (bzw. 210 min, bei einer Zulaufdauer für I von 180 min) dem Polymerisationsansatz kontinuierlich zudosiert. Nach Beendigung von Zulauf II ließ man 2 Stunden bei 85°C nachreagieren. Dann kühlte man den Reaktionsansatz auf 70°C und gab 0,71 g einer 70 gew.-%igen wässrigen tert-Butylhydroperoxidlösung zu, behielt die Temperatur bei und dosierte innerhalb 30 min 5 g einer 10 %igen wässrigen Natriumhydroxymethansulfonat-Lösung zu. Anschliessend kühlte man den Reaktionsansatz auf Raumtemperatur ab, stellte mit 10 %iger wässriger Natronlauge einen pH-Wert von 7,5 ein und filtrierte durch einen Metallfilter mit 250 µm Maschenweite. Eine Zusammenstellung der Verfahrensparameter sowie die Charakterisierung der erhaltenen Polymerisate hinsichtlich Feststoffgehalt, Lichtdurchlässigkeit und Teilchengröße findet sich in Tabelle 1.

35

**Zulauf I**

40

4 g	Dinatrium-p-dodecyldiphenyletherdisulfonat in Form von 20 g einer 20 gew.-%igen wässrigen Lösung
12,5 g	nichtionischer Emulgator 1 in Form von 62,5 g einer 20 gew.-%igen wässrigen Lösung; siehe Tabelle 1
4.1 g	Natriumlaurylsulfat in Form von 27 g einer 15 gew.-%igen wässrigen Lösung
x g	Monomer C; siehe Tabelle 1
45 y g	Monomer D in Form der doppelten Menge einer 50 gew.-%igen wässrigen Lösung; siehe Tabelle 1
200 g	Styrol (Monomer B)
300 g	n-Butylacrylat (Monomer A)
160+x g	Wasser

50

**Zulauf II**

1,5 g	Natriumperoxodisulfat
60 g	Wasser

55

Tabelle 1

BSP	Monomer C [g]		Monomer D [g]		nichtionischer Emulgator		Zul I [min]	FG [%]	MFT [°C]	LD [%]	TG [°m]
1	--	0	AM	7,5	(A)	14	180	49,9	n.b.	63	182
2	--	0	AM	7,5	(A)	14	120	49,5	1	69	168
3	AS	0,5	AM	7,5	(A)	14	180	50,3	n.b.	64	190
4	AS	1,0	AM	7,5	(A)	14	180	50,0	n.b.	61	174
5	AS	1,5	AM	7,5	(A)	14	180	49,7	n.b.	69	n.b.
6	AS	2,5	AM	7,5	(A)	14	180	49,4	n.b.	63	191
7	AS	1,5	AM	7,5	(A)	14	180	49,1	3	63	181
8	AS	5,0	AM	7,5	(A)	14	180	49,4	n.b.	59	201
V9	AS	7,5	AM	7,5	(A)	14	180	49,0	n.b.	68	180
V10	AS	10	AM	7,5	(A)	14	180	49,3	n.b.	63	194
V11	AS	12,5	AM	7,5	(A)	14	180	49,2	n.b.	60	213
12	VS	1,5	AM	7,5	(A)	14	120	49,5	n.b.	57	n.b.
13	AS	1,5	HEA	7,5	(A)	14	180	48,3	n.b.	64	170
14	AS	1,5	HEMA	7,5	(A)	14	180	48,3	n.b.	83	126
15	AMPS	2,5	AM	7,5	(A)	14	120	49,3	n.b.	55	225

Fortsetzung Tabelle 1

BSP	Monomer C [g]		Monomer D [g]	nichtionischer Emulgator	[g]	Zul I [min]	FG [%]	MFT [°C]	LD [%]	TG [nm]
16	AS	0	AM	7,5	--	0	49,3	n.b.	65	n.b.
17	AS	0	AM	7,5	(A)	10+	50,1	1	66	166
18	AS	0	AM	7,5	(A)	17,5+	49,2	0	68	n.b.
19	AS	2,5	AM	7,5	(B)	14	49,9	n.b.	67	n.b.
20	AS	2,5	AM	7,5	(C)	14	49,8	n.b.	67	162
21	AS	2,5	AM	7,5	(D)	14	49,7	n.b.	81	138
22	AS	2,5	AM	7,5	(E)	14	50,1	n.b.	74	n.b.
23	AS	2,5	AM	7,5	(F)	14	49,9	n.b.	75	n.b.
24	AS	2,5	AM	7,5	(G)	14	49,6	n.b.	78	n.b.
25	AS	2,5	AM	7,5	--	14	49,8	n.b.	74	n.b.
26	AS	2,5	AM	7,5	(H)	14	49,5	n.b.	61	n.b.
27	AS	2,5	AM	7,5	(I)	14	49,6	n.b.	72	n.b.
28	MAS	2,5	AM	7,5	(A)	14	49,1	2	65	172
29	MAS	5,0	AM	7,5	(A)	14	49,1	3	64	178
V30	MAS	10	AM	7,5	(A)	14	49,5	n.b.	63	186

Fortsetzung Tabelle 1

BSP	Monomer C [g]	Monomer D [g]	nichtionischer Emulgator	Zul I [min]	FG [%]	MFT [°C]	LD [%]	TG [nm]
31	AS 0	AM 7,5	(K)	180	49,8	0	59	191
32	AS 0	AM 7,5	(K)	180	49,7	1	61	174
33	AS 0	AM 7,5	(K)	180	49,5	0	58	181

AS	Acrylsäure
MAS	Methacrylsäure
VS	Vinylsulfonsäure-Natriumsalz
AMPS	Acrylamidopropansulfonsäure-Natriumsalz
AM	Acrylamid
HEA	2-Hydroxyethylacrylat
HEMA	2-Hydroxymethylmethacrylat
FG	Feststoffgehalt der Dispersion in Gew.-%
TG	mittlere Teilchengröße in nm
LD	Lichtdurchlässigkeit
MFT	Mindestfilmbildetemperatur
V	Vergleichsversuch
n.b.	nicht bestimmt
+	1,5 g in Vorlage, Rest in Zulauf I

Emulgator (B): Fettalkoholethoxylat (Alkylrest C<sub>16</sub>-C<sub>18</sub>; mittlerer Ethoxylierungsgrad 11)  
 Emulgator (A): Fettalkoholethoxylat (Alkylrest C<sub>16</sub>-C<sub>18</sub>; mittlerer Ethoxylierungsgrad 18)  
 Emulgator (C): Fettalkoholethoxylat (Alkylrest C<sub>16</sub>-C<sub>18</sub>; mittlerer Ethoxylierungsgrad 25)  
 Emulgator (I): Fettalkoholethoxylat (Alkylrest C<sub>16</sub>-C<sub>18</sub>; mittlerer Ethoxylierungsgrad 40)  
 Emulgator (D): Fettalkoholethoxylat (Alkylrest C<sub>16</sub>-C<sub>18</sub>; mittlerer Ethoxylierungsgrad 50)  
 Emulgator (E): Oxoalkoholethoxylat (Alkylrest C<sub>13</sub>-C<sub>15</sub>; mittlerer Ethoxylierungsgrad 30)

Emulgator (K): Oxoalkoholethoxylat (Alkylrest: Isotridecyl; mittlerer Ethoxylierungsgrad 8)  
 Emulgator (F): Oktylphenoethoxylat (mittlerer Ethoxylierungsgrad 25)  
 Emulgator (G): Oktylphenoethoxylat (mittlerer Ethoxylierungsgrad 50)  
 Sapogenat® T 300 Tributylphenoethoxylat (mittl. Ethoxylierungsgrad 30); Handelsprodukt der Hoechst AG  
 5 Emulgator (H): PO/EO-Blockcopolymer (EO-Anteil von 80 %)

Beispiele 34 bis 36 (variable Initiatorkonzentration)

Die Polymerisation wurde wie in den Beispielen 1 bis 30 mit 1,5 g Acrylsäure (Monomer C) und 7,5 g Acrylamid (Monomer D) und 14 g Emulgator (A) bei einer Zulaufzeit von 120 min für Zulauf I und 135 min für Zulauf II durchgeführt. Die Initiatormenge sowie den Feststoffgehalt und die mittlere Teilchengröße des Polymerisats sind in  
 10 Tabelle 2 zusammengestellt.

#### Zulauf II

15 60 g entionisiertes Wasser  
 Z g Natriumperoxodisulfat (Tabelle 2)

Tabelle 2

Beispiel	Z [g]	FG [%]	MFT [°C]	LD [%]	TG [nm]
34	1	50,2	3	70	177
35	1,5	50,3	2,5	69	177
36	2,5	50,5	2	68	177

Beispiele 37 bis 39

30 Beispiel 37: Die Polymerisation erfolgte wie in den Beispielen 1 bis 30 beschrieben mit 1,5 g Acrylsäure als Monomer C und 7,5 g Acrylamid als Monomer D in Gegenwart von 1,0 g Mercaptopropyltrimethoxysilan (zugegeben über Zulauf I), 1,5 g Natriumperoxodisulfat und 14 g Emulgator (A). Der Feststoffgehalt der Dispersion betrug 49,1 Gew.-% und die mittlere Teilchengröße 205 nm, der LD-Wert lag bei 55 %.

35 Beispiel 38: Die Polymerisation erfolgte analog der Beispiele 34 bis 36 durch Polymerisation von 250 g 2-Ethylhexylacrylat, 250 g Styrol, 7,5 g Acrylamid und 2,5 g Acrylsäure in Gegenwart von 1,5 g Natriumperoxodisulfat und 14 g Emulgator (A). Teilchengröße 170 nm, Feststoffgehalt 49,1 Gew.-%, LD-Wert 66 %, MFT 4°C.

40 Beispiel 39: Die Polymerisation wurde wie in Beispiel 38 durchgeführt, jedoch mit 125 g 2-Ethylhexylacrylat, 150 g n-Butylacrylat, 175 g Styrol, 2,5 g Acrylsäure und 7,5 g Acrylamid. Feststoffgehalt 50,0 Gew.-%, Teilchengröße 196 nm, LD-Wert 58 %, MFT 4°C.

## 2. Erfindungsgemäße Dispersionsfarben

45 Die Herstellung der erfindungsgemäßen Dispersionsfarben erfolgte durch Abmischen der in Tabelle 3 für die Rezepturen 1 bis 3 angegebenen Komponenten in der dort angegebenen Reihenfolge mittels eines Dissolvers. Der wechselnde Feststoffgehalt der eingesetzten Dispersionen wurde bei der Einsatzmenge berücksichtigt (siehe Tabelle 4).

Tabelle 3

Farbrezepturen (Angaben in Gewichtsteilen bzw. Gew.-%)			
Farbrezepturen	Rezept 1	Rezept 2	Rezept 3
Wasser	96	106	106
Natronlauge (20 %ige wässrige Lösung)	1	1	1
Polyacrylsäure-Natriumsalz (35 %ige wässrige Lösung)	3	3	3
Natriumpolyphosphat (25 %ige wässrige Lösung)	3	3	3
Hydroxyethylcellulose (2 %ige wässrige Lösung)	180	180	180
Konservierungsmittel	3	3	3
Entschäumer	4	3	4
TiO <sub>2</sub> (Rutil, 0,3 $\mu$ )	70	65	65
Aluminiumsilikat (6 $\mu$ )	5	5	5
Calcit (5 $\mu$ )	235	215	215
Calciumcarbonat (gefällt; 0,3 $\mu$ )	55	55	55
Kreide (2,4 $\mu$ )	100	95	95
Talk/Dolomit (6 $\mu$ )	65	65	65
Dispersion	*	*	130
Wasser	*	-	70
PVK	79 %	81 %	75 %
FG [Gew.%]	59	62	57
* siehe Tabelle 4 FG Feststoffgehalt PVK Pigmentvolumenkonzentration			

#### Prüfung der Scheuerfestigkeit der mittels der erfindungsgemäßen Dispersionsfarben erhaltenen Anstrichfilme

Die Prüfung erfolgte in Anlehnung an DIN 53778, Blatt 2. Mit Hilfe eines 60 mm breiten Rakels wurde auf eine Leneta-Folie von ca. 430 x 80 mm ein Anstrichfilm aufgezogen, dessen Trokkenschichtdicke 100  $\mu$ m betrug. Dieser Film wurde bei Raumtemperatur 5, 7 bzw. 28 Tage gelagert. Dann wurde in einem Scheuergerät unter ständigem Zutropfen einer 0,25 gew.-%igen wässrigen Lösung von n-Dodecylbenzolsulfonat-Natriumsalz (z.B. Marlon® A350 der Fa. Hüls) eine Scheuerbürste über den Anstrich geführt. Die Anzahl der Doppelhübe bis zum Durchscheuern des Anstrichs diente als Maß für die Scheuerfestigkeit. Die Ergebnisse sind in Tabelle 4 zusammengefasst.

Tabelle 4

Dispersion [g] (Bsp.)		Rezept	Wasser [g]	Trocken- dauer	Scheuer- zyklen
1	110,4	1	69,4	7d	3360
2	111,3	1	68,7	7d	3620
3	109,5	1	70,5	7d	3600
4	110,2	1	69,8	7d	2560
5	110,9	1	69,1	7d	2790
6	112,5	1	67,5	7d	2350
7	87,8	2	-	5d	290
37	87,9	2	-	5d	330
8	87,3	2	-	5d	190
V9	88,0	2	-	5d	160
V10	87,5	2	-	5d	110
V11	87,7	2	-	5d	95
12	87,2	2	-	5d	400
13	89,3	2	-	5d	205
14	89,3	2	-	5d	335
15	87,5	2	-	5d	355
16	87,5	2	-	7d	800
17	86,1	2	-	7d	950
2	87,2	2	-	7d	1060
18	87,7	2	-	7d	970
19	86,5	2	-	5d	255
20	86,6	2	-	5d	285
21	86,8	2	-	5d	330
22	86,1	2	-	5d	260
23	89,5	2	-	5d	140
24	87,0	2	-	5d	110
25	86,6	2	-	5d	180
26	87,2	2	-	5d	180
27	87,2	2	-	5d	295
28	87,2	2	-	7d	570
29	87,2	2	-	7d	400
V30	87,2	2	-	5d	125

Fortsetzung Tabelle 4

Dispersion [g] (Bsp.)		Rezept	Wasser [g]	Trocken- dauer	Scheuer- zyklen
34	109,8	1	70,2	7d	2990
35	109,6	1	70,4	7d	2800
36	109,1	1	70,9	7d	2630
37	112,3	1	67,7	7d	2970
38	110,2	1	69,8	7d	2400

Wie aus Tabelle 4 ersichtlich ist, besitzen die bei Verwendung der erfindungsgemäßen Bindemittel erhaltenen Anstrichfilme höhere Abriebfestigkeit als Anstrichfilme auf Basis von Bindemitteln mit hohem Gehalt an einpolymerisierten sauren Monomeren.

### 3. Vergleichsversuche mit kommerziell erhältlichen Polymerisatdispersionen

Mowilith® DM 129 und Mowilith LDM 1880 sind schutzkolloidhaltige Polymerisatdispersionen auf Ethylen/Vinylacetat-Basis. Der Feststoffgehalt liegt bei 55 Gew.-%, die mittlere Filmbildetemperatur unterhalb 1°C. Mowilith LDM 1880 enthält etwa 0,2 Gew.-% siliziumhaltige Monomere (Methacryloxypropyltrimethoxysilan). Die Farbdispersionen wurden wie oben beschrieben gemäß Rezept Nr. 3 hergestellt. Von den 55 Gew.-% Mowilith-Dispersionen wurden jedoch nur 118 Gew.-Teile (statt 130 Teile der Dispersion aus Bsp. 2) und entsprechend 82 Gew.-Teile Wasser (statt 70 Teile), bezogen auf 1000 Teile Farbe verwendet. Die Herstellung der Anstrichfilme und die Messung der Scheuerfestigkeit wurde, wie unter 2 beschrieben, durchgeführt. Die Ergebnisse sind in Tabelle 5 zusammengefasst.

Tabelle 5

Dispersion	Trocknung	Scheuerzyklen
Mowilith® DM 129	28 d	2270
Mowilith® LDM 1880	28 d	3020
Beispiel 2	28 d	> 8000

### Patentansprüche

1. Bindemittel auf der Basis wenigstens einer wässrigen Polymerisatdispersion mit einer Mindestfilmbildetemperatur unterhalb 10°C, wobei die wässrige Polymerisatdispersion erhältlich ist durch radikalische wässrige Emulsionspolymerisation einer Monomermischung, enthaltend

- a) 45 bis 70 Gew.-Teile wenigstens eines Monomers, dessen Homopolymerisat eine Glasübergangstemperatur  $T_g < 20^\circ\text{C}$  aufweist,
- b) 30 bis 55 Gew.-Teilen wenigstens eines Monomers, dessen Homopolymerisat eine Glasübergangstemperatur  $T_g > 50^\circ\text{C}$  aufweist,
- c) 0 bis 1 Gew.-Teilen wenigstens eines Monomers mit sauren Gruppen,
- d) 0 bis 2 Gew.-Teilen wenigstens eines weiteren Monomers, ausgewählt unter Amiden  $\alpha,\beta$ -ungesättigter  $\text{C}_3$ - $\text{C}_6$ -Carbonsäuren, deren Hydroxy- $\text{C}_2$ - $\text{C}_6$ -alkylestern und/oder N-Vinylactamen,

mit der Maßgabe, daß die Summe der Gew.-Teile a) plus b) 100 Gew.-Teile beträgt.

2. Bindemittel nach Anspruch 1, wobei das Monomer a) ausgewählt ist unter wenigstens einem C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkylacrylat, C<sub>5</sub>-C<sub>10</sub>-Alkylmethacrylat, C<sub>5</sub>-C<sub>10</sub>-Cycloalkyl(meth)acrylat, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Dialkylmaleinat und/oder C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Dialkylfumarat und das Monomer b) ausgewählt ist unter wenigstens einem vinylaromatischen Monomer und/oder einem  $\alpha,\beta$ -ungesättigten Carbonsäurenitril oder -dinitril.
- 5 3. Bindemittel nach Anspruch 1 oder 2, wobei das Monomer c) ausgewählt ist unter  $\alpha,\beta$ -ungesättigten C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Carbonsäuren,  $\alpha,\beta$ -ungesättigten C<sub>4</sub>-C<sub>8</sub>-Dicarbonsäuren, deren Anhydride, monoethylenisch ungesättigten Alkylsulfonsäuren und/oder Arylsulfonsäuren.
- 10 4. Bindemittel nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei das Bindemittelpolymerisat aufgebaut ist aus
 

50 bis 65	Gew.-Teilen der Monomere a),
35 bis 50	Gew.-Teilen der Monomere b),
0 bis 0,5	Gew.-Teilen der Monomere c) und
15 0,5 bis 2	Gew.-Teilen der Monomere d).
5. Bindemittel nach Anspruch 4, wobei das Bindemittelpolymerisat
 

0 bis 0,3	Gew.-Teilen der Monomere c) und
20 0,5 bis 1,5	Gew.-Teilen der Monomere d)

 in einpolymerisierter Form enthält.
- 25 6. Bindemittel nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei das Bindemittelpolymerisat durch Polymerisation in Gegenwart wenigstens eines nichtionischen, aliphatischen oder araliphatischen Emulgators erhältlich ist.
7. Bindemittel nach Anspruch 6, wobei der nichtionische Emulgator in einer Menge im Bereich von 2 bis 4 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomere, verwendet wird.
- 30 8. Bindemittel nach Anspruch 6 oder 7, wobei der nichtionische Emulgator ein ethoxlierter C<sub>8</sub>-C<sub>36</sub>-Alkohol mit einem Ethoxilierungsgrad von 3 bis 50, insbesondere 8 bis 50 und besonders bevorzugt 10 bis 50 ist.
9. Bindemittel nach Anspruch 8, wobei der nichtionische Emulgator ein ethoxyliertes, insbesondere lineares, C<sub>10</sub>-C<sub>22</sub>-Alkanol mit einem Ethoxylierungsgrad im Bereich von 10 bis 50 ist.
- 35 10. Bindemittel nach Anspruch 8, wobei der nichtionische Emulgator ein ethoxiliertes C<sub>12</sub>-C<sub>18</sub>-Alkanol, insbesondere ein Oxoalkohol, mit einem Ethoxilierungsgrad von 8 bis 50 ist.
- 40 11. Bindemittel nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei das Bindemittelpolymerisat durch Emulsionspolymerisation in Gegenwart von 0,1 bis 0,5 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Monomere, wenigstens eines radikalischen Polymerisationsinitiators erhältlich ist.
- 45 12. Bindemittel nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei das Bindemittelpolymerisat durch Emulsionspolymerisation in Gegenwart von Peroxodischwefelsäure oder einem Alkalimetall- oder Ammoniumsalz davon als Polymerisationsinitiator erhältlich ist.
13. Bindemittel nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei das Bindemittelpolymerisat durch Emulsionspolymerisation bei Temperaturen im Bereich von 70 bis 90°C erhältlich ist.
- 50 14. Bindemittel nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei das Bindemittelpolymerisat durch Emulsionspolymerisation der Monomere in Abwesenheit einer den Polymerisationsgrad regelnden Verbindung erhältlich ist.
15. Bindemittel nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei die Teilchen des Bindemittelpolymerisats mittlere Teilchendurchmesser im Bereich von 100 bis 300 nm aufweisen.
- 55 16. Bindemittel nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei die sauren Gruppen der einpolymerisierten Monomere c) in neutralisierter Form vorliegen.
17. Bindemittel nach Anspruch 16, wobei das Polymerisat keine Ammoniumsalzgruppen aufweist.

18. Lösungsmittelfreie, emissionsarme Beschichtungsmassen, enthaltend wenigstens ein Bindemittel nach einem der Ansprüche 1 bis 17.

19. Beschichtungsmasse nach Anspruch 18 in Form einer Dispersionsinnenfarbe mit einer Pigmentvolumenkonzentration (PVK) oberhalb 60 %.

20. Beschichtungsmasse nach Anspruch 19, enthaltend, bezogen auf den Feststoffgehalt,

40 bis 94 Gew.-% Füllstoffe,

2 bis 30 Gew.-% Pigmente,

4 bis 30 Gew.-% wenigstens eines polymeren Bindemittels nach einem der Ansprüche 1 bis 15 (berechnet als Feststoff) sowie

0,1 bis 10 Gew.-% übliche Hilfsmittel.



Europäisches  
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			EP 97108625.1
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. 6)
X, D	WO 94/21699 A1 (CRAY VALLEY SA) 29. September 1994 (29.09.94), Ansprüche. --	1	C 09 D 133/00 C 08 F 2/22
X	EP 0071070 A1 (HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT) 09. Februar 1983 (09.02.83), Ansprüche. --	1	
X	EP 0115468 A2 (THE GOODYEAR TIRE & RUBBER COMPANY) 08. August 1984 (08.08.84), Ansprüche. --	1	
A	EP 0 622 434 A1 (WACKER-CHEMIE GMBH) 02. November 1994 (02.11.94), Ansprüche. ----	1	
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl. 6)
			C 09 D 133/00 C 09 D 12/00 C 08 F 2/00 C 08 F 212/00 C 08 F 220/00
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt.			
Recherchenort WIEN		Abschlußdatum der Recherche 11-09-1997	Prüfer PAMMINGER
<p>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTEN</p> <p>X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : mündliche Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze</p> <p>E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument &amp; : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument</p>			

EPA Form 1503 03/82